

1.- Completar:

Atomo	A	n	Z	p	e	Configuración completa	Nº e de valencia	Periodo	Grupo	Valencia ionica
Na										
Be										
Al										
P										
Se										
Br										

2.- Completar:

Ión	Configuración electrónica	Nº e de valencia	p	Z	e
F <sup>-1</sup>					
As <sup>-3</sup>					
Mg <sup>+2</sup>					
S <sup>-2</sup>					
K <sup>+</sup>					
Al <sup>+3</sup>					